## HIGHER CHITOSAN OLIGOSACCHARIDE AND ITS PRODUCTION

Patent number:

JP5068580

**Publication date:** 

1993-03-23

Inventor:

SHIMAI YOSHIYUKI; KIMOTO KATSUICHI; KOGA

TSUTOMU; SEINO HARUYOSHI

Applicant:

PIAS ARISE KK

Classification:

- international:

B01D61/14; C12P19/26

- european:

Application number: JP19910310275 19910913 Priority number(s): JP19910310275 19910913

Report a data error here

### Abstract of JP5068580

PURPOSE:To obtain the subject oligosaccharide useful as medicines, cosmetics, etc., in high yield by carrying out chitosan hydrolyzing reaction with a chitosan hydrolase in an ultrafilter, then removing the produced chitosan oligosaccharide to the outside of the ultrafilter, supplying a chitosan solution and repeating the reaction. CONSTITUTION:Chitosan hydrolyzing reaction with an enzyme having the chitosan hydrolyzing activity is carried out in an ultrafilter having a membrane permeability regulated so that >=40wt.% higher chitosan oligosaccharide which is a penta- to octadecasaccharide can be contained in a mixture of the chitosan oligosaccharide permeating the membrane to produce a chitosan oligosaccharide mixture containing the chitosan oligosaccharide. The resultant chitosan oligosaccharide mixture is then removed to the outside of the ultrafilter. A chitosan solution corresponding to the amount of the removed mixture is fed into the ultrafilter. The chitosan hydrolyzing reaction, removal of the chitosan oligosaccharide mixture and feed of the chitosan solution are then continuously carried out to afford the objective higher chitosan oligosaccharide.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

## 特開平5-68580

(43)公開日 平成5年(1993)3月23日

(51) Int.Cl.<sup>5</sup>

識別記号

庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

C 1 2 P 19/26

7432-4B

B 0 1 D 61/14

500

8014-4D

審査請求 未請求 請求項の数11(全 6 頁)

(21)出願番号

特願平3-310275

(71)出願人 000112266

ピアス株式会社

(22)出願日

平成3年(1991)9月13日

大阪府大阪市北区豊崎3丁目21番3号

自己 单压

(72)発明者 島居 義侑

高槻市淀の原町50-1

(72)発明者 木元 勝一

大津市大江3丁目20-35

(72)発明者 古賀 勉

神戸市須磨区若草町1丁目2-5 グラン

ドパレス上須磨304号

(72)発明者 情野 治良

西宮市千歳町3-27 ケネス夙川101号

(74)代理人 弁理士 藤本 昇

(54) 【発明の名称】 高級キトサンオリゴ糖乃び高級キチンオリゴ糖の製造方法

#### (57) 【要約】

(修正有)

【目的】キトサン又はキチンの部分分解質であるオリゴ糖のうち、比較的高重合度のオリゴ糖を製造する方法を提供することを目的とする。

【構成】本発明の高級キトサンオリゴ糖の製造方法の特徴は、キトサン分解活性を有する酵素によるキトサン分解反応を、膜透過率が最大に調整された限外濾過器内で行って高級キトサンオリゴ糖を含むキトサンオリゴ糖混合物を度外濾過器外へ除去し、次にその除去分に相当するキトサン溶液を前記限外濾過器内に供給し、その後、前記キトサン分解反応、前記キトサンオリゴ糖混合物の除去、及び前記キトサン溶液の供給を連続的に繰り返して高級キチンオリゴ糖を製造することにある。また、高級キチンオリゴ糖の製造方法の特徴は、上記高級キトサンオリゴ糖の製造方法の特徴は、上記高級キトサンオリゴ糖を製造することにある。

1

### 【特許請求の範囲】

【請求項1】キトサン分解活性を有する酵素によるキトサン分解反応を、膜透過率が最大に調整された限外濾過器内で行って高級キトサンオリゴ糖を含むキトサンオリゴ糖混合物を限外濾過器外へ除去し、次にその除去分に相当するキトサン溶液を前記限外濾過器内に供給し、その後、前記キトサン分解反応,前配キトサンオリゴ糖混合物の除去,及び前記キトサン溶液の供給を連続的に繰り返して高級キトサンオリゴ糖を製造することを特徴とする高級 10 キトサンオリゴ糖の製造方法。

【請求項2】膜を透過するキトサンオリゴ糖の混合物中に5~18糖の高級キトサンオリゴ糖を40重量%以上含有しうるように膜透過率が調整された限外濾過器内で、キトサン分解活性を有する酵素によるキトサン分解反応を行って高級キトサンオリゴ糖を含むキトサンオリゴ糖混合物を生成した後、そのキトサンオリゴ糖混合物を限外濾過器外へ除去し、次にその除去分に相当するキトサン溶液を前記限外濾過器内に供給し、その後、前記キトサン分解反応、前記キトサンオリゴ糖混合物の除去,及び前記キトサン溶液の供給を連続的に繰り返して高級キトサンオリゴ糖の製造方法。

【請求項3】膜を透過するキトサンオリゴ糖の混合物の生成還元糖が100~600 (mg・Dーグルコサミン/g)となるように膜透過率が調整された限外濾過器内で、キトサン分解活性を有する酵素によるキトサン分解反応を行って高級キトサンオリゴ糖を含むキトサンオリゴ糖混合物を生成した後、そのキトサンオリゴ糖混合物を限外濾過器外へ除去し、次にその除去分のキトサン溶液を前記限外濾過器内に供給し、その後、前記キトサン分解反応,前記キトサンオリゴ糖混合物の除去,及び前記キトサン溶液の供給を連続的に繰り返して高級キトサンオリゴ糖を製造することを特徴とする高級キトサンオリゴ糖の製造方法。

【請求項4】前記生成されるキトサンオリゴ糖混合物を 乾燥して得られる固形物に重量5~25倍量のメタノー ルを加え不溶物として5~18糖の高級キトサンオリゴ 糖を70重量%以上含むキトサンオリゴ糖混合物を製造 する請求項1乃至請求項3のいずれかに記載の高級キト 40 サンオリゴ糖の製造方法。

【請求項5】前記キトサン分解活性を有する酵素反応の基質として用いられるキトサンの脱アセチル化度が50~100%である請求項1乃至請求項4のいずれかに記載の高級キトサンオリゴ糖の製造方法。

【請求項6】前記キトサン分解活性を有する酵素反応の 基質として用いられるキトサンが、分子量5000~2 0000の低分子キトサンである請求項1乃至請求項 5のいずれかに記載の高級キトサンオリゴ糖の製造方 法。 【請求項7】前記キトサン分解活性を有する酵素がキト サナーゼである請求項1乃至請求項6のいずれかに記載

の高級キトサンオリゴ糖の製造方法。

【請求項8】前記キトサナーゼが、パチルス属に属する 徴生物由来の酵素であって、至適 $pH4.8\sim6.8$ , 安定 $pH3.3\sim7.4$ , 可溶化された脱アセチル化度  $50\sim100$ %のキトサンに対する分解能が良好なキト サナーゼである請求項7記載の高級キトサンオリゴ糖の 製造方法。

の 【請求項9】前記パチルス属に属する微生物がパチルス sp. PI-7S(微工研菌寄第9843号)である請求項8記載の高級キトサンオリゴ糖の製造方法。

【請求項10】請求項1記載の高級キトサンオリゴ糖の 製造方法で生成されるキトサンオリゴ糖をN-アセチル 化して7~18糖の高級キチンオリゴ糖を製造すること を特徴とする高級キチンオリゴ糖の製造方法。

### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は高級キトサンオリゴ糖乃び高級キチンオリゴ糖の製造方法、さらに詳しくは、キトサン又はキチンの部分分解物であるオリゴ糖のうち、 比較的高重合度のオリゴ糖を製造する方法に関する。

[0002]

【従来の技術】一般に、キトサンの部分分解物であるキトサンオリゴ糖は、食品添加物、化粧品、医薬品等の用途への開発が望まれており、特に、5糖以上の高級キトサンオリゴ糖は、近年において抗菌性、抗腫瘍性、免疫賦活性、植物エリシター活性等の種々の生理活性を有することが見出されており、その付加価値や需要が高まっている。

【0003】また、このような高級キトサンオリゴ糖の N-アセチル化物である高級キチンオリゴ糖は、上記高 級キトサンオリゴ糖と同様な生理活性を有する他、レク チン阻害性にも優れ、またキチナーゼやリゾチームの基 質として非常に有用であるという特質を有する。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】しかし、このような5 糖以上の高級キトサンオリゴ糖や高級キチンオリゴ糖を 効率的に生産する方法は末だ確立されていない。特に7 糖以上の高級キトサンオリゴ糖,高級キチンオリゴ糖 は、調製が困難で現在市販されていないのが現状であ る。

【0005】尚、キトサナーゼ酵素的分解によるキトサンオリゴ糖の生産は、キトサンが希酸に容易に溶解する 50 ため有効と認められ、現に2,3の報告があるが〔M. 3

Izume and A. Ohtakara, Agri c. Biol. Chem, 51, 1189 (1987) /三好洋ら,第5回キチン・キトサンシンポジウム要旨 集p90(1991)〕、5糖以上のキトサンオリゴ糖 の収率は低い。

【0006】また、リゾチームの糖転移反応を利用して 2糖から6糖、7糖等の高級キチンオリゴ糖を生産する 報告があるが〔碓氷泰市ら,第3回キチン・キトサンシ ンポジウム要旨集p30(1988))、2糖のキチン オリゴ糖は現在のところ価格が高いのでコストの面で問 10 題がある。

【0007】さらに、キトサナーゼによるキトサン分解 反応を、酵素反応のみを用いるいわゆるパッチ法で行う と、2~5糖を主に生産し、5糖以上の高級キトサンオ リゴ糖の生産性は低い。

【0008】本発明は、上述のような問題点をすべて解 決するためになされたもので、高級キトサンオリゴ糖、 高級キチンオリゴ糖を大量に連続生産可能ならしめるこ とを課題とする。

[0009]

【課題を解決するための手段】本発明は、このような課 題を解決せんとして高級キトサンオリゴ糖及び高級キチ ンオリゴ糖の製造方法としてなされたもので、高級キト サンオリゴ糖の製造方法としての特徴は、キトサン分解 活性を有する酵素によるキトサン分解反応を、膜透過率 を最大に調整した限外濾過器内で行って高級キトサンオ リゴ糖を含むキトサンオリゴ糖混合物を生成した後、そ のキトサンオリゴ糖混合物を限外濾過器外へ除去し、次 にその除去分のキトサン溶液を前記限外濾過器内に供給 ゴ糖の除去、及び前記キトサン溶液の供給を連続的に繰 り返して高級キトサンオリゴ糖を製造することにある。

【0010】また、高級キチンオリゴ糖の製造方法とし ての特徴は、上記のような高級キトサンオリゴ糖の製造 方法で生成されるキトサンオリゴ糖をNーアセチル化し て8~18糖の水難溶性の高級キチンオリゴ糖を製造す ることにある。

【0011】ここで、酵素反応の基質として用いるキト サンは、可容状態であるキトサン溶液であればよいが、 用いることによって粘度の低い高濃度のキトサン溶液の 調製が可能となり、高級キトサンオリゴ糖の収率が著し く高まるという利点がある。

【0012】また、用いる緩衝液は酢酸-酢酸ナトリウ ム緩衝液が好ましいが、これも特に限定されるものでは ない。

【0013】さらに、キトサン溶液のpHは酵素の至適 pH付近であればよく、特に限定されない。

【0014】また、キトサンの濃度も限定されないが、 高濃度3%以上が好ましい。

【0015】さらに限外濾過器の種類も限定されるもの ではなく、また限外濾過膜の材質も問わない。要は、酵 素を透過させず、キトサンオリゴ糖を透過させる膜を用 いればよいのである。

【0016】さらに、酵素はキトサナーゼが好ましい が、脱アセチル化度50~100%のキトサン分解性が 良いものであればよく、たとえばリゾチーム、キチナー ゼ、セルラーゼを用いることも可能であり、その種類は 特に限定されない。

【0017】尚、本発明の製造方法によって得られるキ トサンオリゴ糖の組成比の経時的な変化はほとんど見ら れなかった。また、限外濾過膜の透過速度は徐々に減少 するが、これは酵素活性の低下よりもむしろ膜のよごれ によるものであり、膜を洗浄することによって解消でき る。

[0018]

【実施例】以下、本発明の実施例について説明する。 実施例1

5%低分子キトサン〔脱アセチル化度約90%,分子量 20 1. 6×10<sup>4</sup> ~ 1. 7×10<sup>5</sup> / 共和油脂(株) 製] 溶液400m1 (pH5.2) にパチルスsp. PI-7S (微工研菌寄第9843号) 由来の粗キトサナーゼ 液 6 8 m l (6 U/m l) を加え、37℃での酵素反応 を限外濾過器内で行った。粗キトサナーゼ溶液として は、培養濾液を限外濾過器で濃縮したものを用いた。

【0019】次に、生成オリゴ糖を素早く反応系外へ除 去し、その減少分に相当する5%低分子キトサン溶液を 加えた。

【0020】限外濾過器は日本ミリポアリミテッド株式 し、その後、前記キトサン分解反応、前記キトサンオリ 30 会社のMinitan Ultrafiltratio n Systemを用い、限外濾過膜は、分画分子量1 0000, 濾過面積は600cm<sup>2</sup>, 圧力は20psi に調整した。

【0021】操作時間は透過液が出始めてから80時間

【0022】またキトサンオリゴ糖の分析はHPLCで 行った。各時間毎の透渦膜液の乾燥物(キトサン分解 物) に含まれるキトサンオリゴ糖の組成比をHPLCで 求めたところ、ほぼ一定であり経時的変化は見られなか 特に分子量5000~20000の低分子キトサンを 40 った。また、透過膜液のpHをアルカリ性にしても沈澱 はほとんど生じなかった。

> 【0023】膜透過速度は徐々に減少し、その分,キト サンオリゴ糖の生産量も徐々に減少する傾向が認められ た。ちなみに、18時間目から80時間目の減少率は2 6%であった。

【0024】さらにHPLCはカラムとしてTSKge 1 amide-80 (4, 6×25cm), 溶出液と してアセトニトリル/50mMリン酸(4:6)を用い ることによって行った。流速は0.7ml/minに調 50 整した。

5

【0025】上記実施例1によって得られた1時間目から10時間目の全膜透過液2100mlをエパポレーターで濃縮後、凍結乾燥することによって固形のキトサンオリゴ糖混合物108gを得た。Schales法で求めた生成還元糖は330 (mg・Dーグルコサミン/g)であった。

【0026】HPLCで分析したところ2糖:2.0%,3糖:13.3%,4糖:13.1%,5糖:18.7%,6糖:18.0%,7糖:14.1%,8糖:9.7%,9糖:5.5%,10糖:4.1%,101糖:1.5%が含まれており、5糖以上の高級キトサンオリゴ糖の含有量は71.6%であった。その分析結果は図1に示す。図1において、チャートの各ピーク付近に付された2~11の数字は、それぞれ2糖,…11糖のピークを示す。

【0027】尚、上記実施例1で用いたキトサナーゼの 生産能を有するバチルスsp. PI-7S(微工研菌寄 第9843号)は、本発明者等が採取した菌株で、その 菌学的性質は次のとおりである。

- (A) 形態学的性質
- (a) 菌の形態

## 桿菌

(b) 芽胞

楕円形, 膨出

(c) 運動性

あり

(d)グラム染色性

不定

- (B) 次の各培地における生育状態
- (a) 肉汁寒天培地

37℃で24~96時間培養を行ったところ、全周縁が 突円状のコロニーが形成され、時間の経過とともに盛り 上がってきた。色は、24時間培養時においてほぼ白濁 色であるが、48時間培養時以降から薄黄色又は黄色を 帯びてきた。生育状態は陽性と認められた。

(b) 肉汁液体搅拌培地

好気性であり、37℃で24時間培養を行ったところ、 白濁色となった。生育状態は陽性と認められた。

(C) 嫌気下での発育

## 発育せず

- (D) 生理学的性質
- (a) カタラーゼの生成 -
- (b) VP反応 +W
- (c) VPプロスでのpH 4.8
- (d) グルコースからのガスの産性 -
- (e)酸の産性
- ①グルコース + ②アラピノース ③キシロース ④マンニット +

(f) ゼラチンの液化 +

(g) デンプンの分解 +

(h) チロシンの分解 -

(1) クエン酸の利用性 -

(j)卵黄反応 -

(k) 硝酸塩の還元 -

(1) インドール産生 -

(m) p H 5. 7での生育 +

(n) 5%NaCl存在下の生育 -

(o) 7%NaCl存在下の生育(p) 50℃での生育

尚、上記において+は陽性、-は陰性、+Wは弱陽性を それぞれ意味する。この菌株については、昭和63年1 月28日に工業技術院微生物工業技術研究所にすでに寄 託している。

### 【0028】実施例2

上記実施例1で得られたキトサンオリゴ糖混合物をメタノール6500mlで溶解し、その操作で溶解しないメタノール不容物35gを得た。HPLCで分析したとこの5、3糖:3、3%,4糖:4、3%,5糖:9、0%,6糖:12.6%,7糖:14、3%,8糖:14.9%,9糖:14.0%,10糖:13.1%,11糖:8.3%,12糖:5.9%含まれており、5糖以上の高級キトサンオリゴ糖の含有量は92.3%であった。その分析結果は図2に示す。図2において、チャートの各ピーク付近に付された3~12の数字は、それぞれ3糖,…12糖のピークを示す。このように、メタノール不溶物とすることによって、キトサンオリゴ糖混合物中の高級キトサンオリゴ糖の含有量が向上することが認められた。

### 【0029】 実施例3

酵素としてパチルスsp. PI-7S(微工研菌寄第9843号)由来の粗キトサナーゼ68mI(9U/m1)を用いて実施例1と同じ方法でキトサンオリゴ糖生産を行った。1時間目から10時間目の膜透過液をエバボレーターで濃縮後、凍結乾燥することによってキトサンオリゴ糖混合物119gを得た。Schales法で求めた生成還元糖は380(mg・Dーグルコサミン/g)であった。

40 【0030】HPLCで分析したところ、2糖:5.0%,3糖:15.7%,4糖:19.7%,5糖:22.0%,6糖:18.0%,7糖:10.1%,8糖:4.8%,9糖:2.9%,10糖:1.8%が含まれており、5糖以上の高級キトサンオリゴ糖の含有量は59.6%であった。

## 【0031】 実施例4

上記実施例1で得られたキトサンオリゴ糖混合物12g をメタノール120ml, 蒸留水75mlで溶解し、氷 冷下で無水酢酸43mlを加え8時間放置した。エタノ 50 ールーアセトン混合液(1:1)1000mlを添加

し、沈澱を採取するとともに酢酸を除去し凍結乾燥する ことによってキチンオリゴ糖10.2gを得た。尚、 I R分析によって生成物がキチンオリゴ糖であることを確 認した。その分析結果は図4に示す。

【0032】次に、蒸留水300m1を加え、不溶物と して2.2gを得た。得られた上清液にアセトン900 m1を加えることにより、沈澱として4.1gを得た。

【0033】 HPLCにて分析したところ、4糖:9. 7%, 5糖:60.3%, 6糖:30.0%が含まれて ートの各ピーク付近に付された4~6の数字は、それぞ れ4糖, 5糖, 6糖のピークである。

【0034】尚、HPLCとしては、TSKgel a mide-80 (4.6×25cm), 溶出液としてア セトニトリル/水 (6:4) を用いることによって行っ た。流速は0.7m1/minに調整した。

## 【0035】比較例

5%低分子キトサン溶液2100m! (pH5.2) に 粗キトサナーゼ68ml (6U/ml) を加え、37° た。反応後、酵素反応液を分画分子量10000の限外 濾過膜によって酵素及び未分解のキトサンを除いた後、 濃縮後、凍結乾燥を行うことによってキトサンオリゴ糖 69gを得た。

【0036】上記オリゴ糖をHPLCで分析したとこ ろ、2糖:22.9%,3糖:35.1%,4糖:2 6. 5%, 5糖: 15. 5%であり、6糖以上は含まれ ていなかった。

#### [0037]

【発明の効果】叙上のように、本発明は膜透過率を最大 に調整した限外濾過器を用いてキトサンと高級キトサン オリゴ糖とを濾別し、高級キトサンオリゴ糖を含むキト サンオリゴ糖混合物を反応系外に除去した後、その除去 分のキトサン溶液を前記限外濾過器内に供給し、この作 業を連続的に繰り返して高級キトサンオリゴ糖を製造す る方法であるため、高級キトサンオリゴ糖の2次的分解 いた。その分析結果を図3に示す。図3において、チャ 10 が阻害されて限外濾過器外で得られる高級キトサンオリ ゴ糖の収率が高まり、高級キトサンオリゴ糖の製造を大 量に行うことができるという効果がある。

8

【0038】特に、本発明では、従来のバッチ法等では 得られ難かった5糖以上の高級キトサンオリゴ糖を高収 率で大量に製造しうるため、優れた種々の生理活性を有 する5糖以上の高級キトサンオリゴ糖を実用に供するこ とができるという実益がある。

【0039】さらに、上記のような方法で得られたキト サンオリゴ糖をN-アセチル化することによって高級キ Cで10時間攪拌しながらパッチ法で酵素反応を行っ 20 チンオリゴ糖を得ることができ、キトサンオリゴ糖に近 似した生理活性を有するキチンオリゴ糖をも大量に製造 できるという効果がある。

## 【図面の簡単な説明】

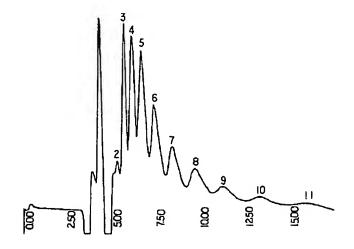
【図1】実施例1のHPLCの分析チャート。

【図2】実施例2のHPLCの分析チャート。

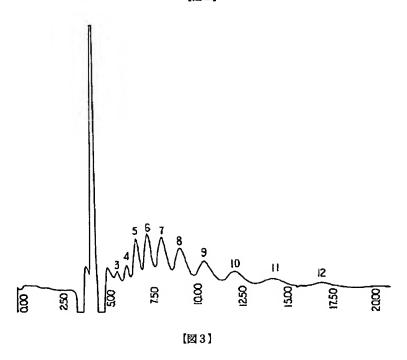
【図3】実施例4のHPLCの分析チャート。

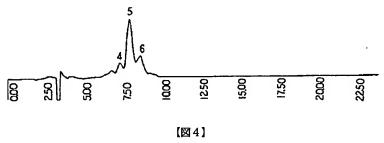
【図4】実施例4のIRの分析チャート。

【図1】

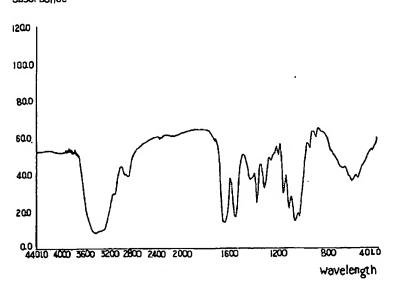


[図2]





absorbance



THIS PAGE BLANK (USPTO)

i.